PRODUCTION OF CYTOSINE DERIVATIVE

Patent Number:

JP1143892

Publication date:

1989-06-06

Inventor(s):

IKEDA TAKAO

Applicant(s)::

YAMASA SHOYU CO LTD

Requested Patent:

☐ JP1143892

Application Number: JP19870302889 19871130

Priority Number(s):

IPC Classification:

C07H19/06

EC Classification:

Equivalents:

JP2074184C, JP7103149B

Abstract

PURPOSE:To readily obtain the title compound, useful for producing cytidine-2- phosphate choline, etc., in high yield, by reacting an uracil derivative with imidazole in the presence of a phosphorylating agent and aminating the resultant intermediate.

CONSTITUTION:An uracil derivative (e.g., uridine) expressed by formula I (R<1> is H, halogen or alkyl) R2' is a sugar residue in which hydroxyl group is protected) is reacted with imidazole in the presence of a phosphorylating agent (preferably diphenyl phosphorochloridate, etc.), to provide 4-(imidazo-1-y1)-pyrimid-2-(1H)-on derivative expressed by formula II, which is then aminated by a well-known method to afford the aimed compound expressed by formula III (R<2> is a sugar residue). Furthermore, if a deoxyribofuranosylurasil derivative is used as a raw material compound expressed by formula I, the coexistence of a tertiary amine, such as triethylamine, in the reaction with the imidazole is preferable from the viewpoint of yield.

Data supplied from the esp@cenet database - I2

⑲ 日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

[®] 公 開 特 許 公 報 (A) 平1 - 143892

⑤Int Cl.⁴

識別記号

庁内整理番号

码公開 平成1年(1989)6月6日

C 07 H 19/06

7417-4C

審査請求 未請求 発明の数 1 (全5頁)

図発明の名称

シトシン誘導体の製造法

创特 願 昭62-302889

22出 願 昭62(1987)11月30日

@発 田 高夫

千葉県銚子市春日町1076番地の103

包出 願 人 ヤマサ醬油株式会社 千葉県銚子市新生町2丁目10番地の1

1. 発明の名称

シトシン誘導体の製造法

- 2. 特許請求の範囲
- 1) 一般式 [1]

〔式中、R¹は水素原子、ハロゲン原子またはア ルキル基、R**/は水酸塔が保護された糖残基を が、 示す。〕で表されるウラシル誘導体をリン酸化剤 の存在下イミダゾールと反応せしめて、一般式 (m)

〔式中、R'およびR'′は前記と同意義。〕で表 される4-(イミダゾー1-イル)-ピリミジー 2 (1 H) -オン誘導体を得、次に該化合物をア ミノ化反応に付し、一般式 [1]

〔式中、R1は前記と同意義、R2は糖残基を示す。 〕で表わされるシトシン誘導体を取得することを 特徴とするシトシン誘導体の製造法。

3 。 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明はシトシン誘導体の製造法に関するもの である。

〔従来の技術〕

シチジンニリン酸コリン (CDPコリン) など の製造に必要なシトシン誘導体のウラシル誘導体 からの製造法としては、たとえば、①4-〇-ト リメチルシリルウラシル誘導体を中間体として経

曲する方法(西独特許第212291号など参照)、②4-ハロゲノーピリミジー2(1H)ーオン誘導体を中間体として経由する方法(Nucleic acid Chem., 1, 223(1978)など参照)、③4-〇-アルキルウラシル誘導体を中間体として経由する方法(J. Med. Chem., 24, 743(1981)など参照)、④4-〇-有機スルホニウムウラシル誘導体を中間体として経由する方法(特別昭62-89667号公報など参照)、⑤4-ピリジニウムーピリミジー2(1 II)ーオン誘導体を中間体として経由する方法(Chem. Scr., 26, 3(1986)など参照)、⑥4-(トリアゾー1-イル)ーピリミジー2(1 II)ーオン誘導体を中間体として経由する方法(J. C. S.

Perkin I , 1 1 7 1 (1982) など参照、従来 法 6) 、 ⑦ 4 - (3 - メチルーイミダゾー1 - イ ル) - ピリミジー2 (1 H) - オン誘導体を中間 体として経由する方法 (Chem. Pharm. Bull.,

33,2575 (1985) など参照、従来法7) などがすでに報告されている。

を発見し、本発明を完成した。

すなわち、本発明は、一般式 [Ⅱ]

〔式中、R¹は水素原子、ハロゲン原子またはアルキル基、R²、は水酸基が保護された糖残塩を 示す。〕で表されるウラシル誘導体をリン酸化剤 の存在下イミダゾール■反応せしめて、一般式 〔Ⅲ〕

(式中、R*およびR** は前記と同意義。)で表 なれる4- (イミダゾー1-イル) ーピリミジー 2 (1 II) ーオン誘導体を得、次に該化合物をア ミノ化反応に付し、一般式 [I]

[発明が解決しようとする問題点]

上述の従来法は、満足する収率を得ることができなかったり、特殊な装置、取り扱い困難な試薬または高価な試薬を必要とし、このため工業的には有利な製造法といえなかった。特に従来法6および7は上記従来法の中でも優れた方法であるが、90%以上の収率で目的化合物を得ることは困難であった。

[問題点を解決するための手段]

〔式中、R¹は前記と同意義、R²は糖残基を意味する。〕で表されるシトシン誘導体を得ることを特徴とするシトシン誘導体の製造法に関するものである。

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明方法の原料化合物であるウラシル誘導体は前記一般式〔Ⅱ〕で表されるものである。式中、R¹で表されるハロゲン原子としては、フッ素、臭素、ヨウ素、塩素など、アルキル基として炭素数 1~4の低級アルキル基を挙げることができ、数 アルキル基は水酸基、ハロゲン原子などで関係されていてもよい。またR²¹の水酸基が保護された野残基としては、リボフラノシル、デオキシリボフラノシル(たとえば、2′ーデオキシリボフラノシル、3′ーデオキシリボフラノシル、3′ーデオキシリボフラノシル、3′ーデオキシリボフラノシル、3′ーデオキシリボフラノシル、5′ー

デオキシリポフラノシル、2′,3′ージデオキ シリボフラノシル、2′,3′ ージデオキシジデ ヒドロリボフラノシルなど)、アラビノフラノシ ル、グルコフラノシル、キシロフラノシルなどの 糖残構の水酸塩が保護基で保護されているものを 挙げることができる。前記保護基としては一級水 酸基および二級水酸基の保護基として常用されて いるものであればよく、たとえば、アセチル、プ ロピオニル、ブチリル、ベンゾイル、トリル、ナ フトイルなどのアシル基、エチリデン、プロピリ デン、イソプロピリデンなどのアルキリデン基、 ペンジル、トリチルなどのアルアルキル基、t-ブチルジメチルシリル、トリメチルシリルなどの シリル揺、メシル、エタンスルホニル、トシル、 トリイソプロピルベンゼンスルホニルなどのアリ ールまたはアルキルスルホニル基などを挙げるこ とができる。これらの保護基のながでも特に本発 明方法のアミノ化反応時に脱離するアシル基が好 ましい.

このような原料化合物を具体的に例示すればウ

しては、下記一般式 [N] をもって表すことができ、また、このリン酸化剤は二種以上を混合して用いてもよい。

〔式中、R³およびR⁴はハロゲン原子、アルコキシル基またはフェニロキシル基を示し、R³とR⁴は同一であっても、異なっていてもよい。またXはハロゲン原子を示す。〕

上記一般式中(N)、R°、R°および又のハロゲン原子としては、塩素、臭素、フッ素、ヨウ素を挙げることができ、特に塩素が好適である。また上記一般式中のR°およびR°のアルコキシル基としてはメトキシ、エトキシなどの炭素数1~3の低級アルコキシル基を挙げることができる。アルコキシル基およびフェニロキシル基は塩素、フッ素などのハロゲン原子で限換されていてもよい。このような、リン酸化剤を具体的に例示すれば、ジフェニルリン酸クロリド、ジフェニルリン酸フェニルリン酸フェニルリン酸フェニルリン酸フェニルリンな

リジン、 5 ー フルオロー 1 ー (βー D ー リボフラノシル) ウラシル、 5 ー メチルー 1 ー (βー D ー リボフラノシル) ウラシル、 1 ー (2′ーデオキシーβー D ー リボフラノシル) ウラシル、 1 ー (2′ーデオキシーβー D ー リボフラノシル) ウラシル、 1 ー (2′ n 3′ n ジデオキシーβー D ー リボフラノシル) ウラシル、 1 ー (5′ n デオキシーβー D ー リボフラノシル) ウラシル、 1 ー βー D ー キシー ローリボフラノシルウラシル、 1 ー βー D ー キシー ローリボフラノシルウラシル、 1 ー βー D ー キシー ローリボフラノシルウラシル 1 ー βー D ー キシー ローリン ルウラシルなどのウラシルスクレオシースクストできる。

本発明方法は上記原料化合物をリン酸化剤の存在下イミダゾールと反応せしめ、4 - (イミダゾー1-イル) - ピリミジー2 (1 H) - オン誘導体を得、これをアミノ化反応に付し、シトシン誘導体を得る方法である。

本発明方法に用いることのできるリン酸化剤と

ロミド、フェニルリン酸ジクロリド、オキシ塩化リン、ジメチルリン酸クロリド、ジエチルリン酸クロリド、ジエチルリン酸クロリドなどを挙げることができる。これらのリン酸化剤のうちでも特にジフェニルリン酸クロリドおよびフェニルリン酸ジクロリドが好適である。

次に、本発明方法で使用するイミダゾールは、 通常試薬として市販されているものであれば、い ずれのものであっても本発明方法に使用すること ができる。

このようなリン酸化剤およびイミダゾールを用いた本発明方法における反応は、反応溶媒を用いることなく、またはジオキサン、ジグライム、トリグライム、アセトニトリル、アニソール、スルフォランなどの反応溶媒中、原料化合物1モルに対して、リン酸化剤1~2モル、好ましくは1~1.5モル、イミダゾール1~5モル、好ましくは1.5~3モルを用いて、反応温度70~120℃で3~46時間反応させることにより実施することができる。

また、副反応生成物の生成を抑制し、最終収率

特開平1-143892(4)

このようにして調製した4- (イミダゾー1ーイル) - ピリミジー2 (1 H) - オン誘導体は必要により反応被から単離するか、または単離することなく次のアミノ化反応に供する。

アミノ化反応は常法に従って行えばよく、たと えばガス状または被体状のアンモニアまたはアン

を単離することなく一つの反応器内でシトシン誘導体を調製することができる。

また、反応被中に三級アミンを共存させることによりリン酸化剤とイミダゾールだけを用いた場合より更に収率が向上し、最終製品収率を90%以上にすることができる。特に従来副生成物が大量に生成するなどの問題の多いデオキシリボフラノシルシトシン誘導体を関資することが可能となった。

〔実施例〕

以下、実施例を示し、本発明を具体的に説明する。

実施例 1

2' ーデオキシウリジンージアセテート31.2g をイミダゾール10.21g、トリエチルアミン 41.84mk、ジフェニルリン酸クロライド 31.05mkに加え、90℃1日摂拌反応させた。 室温に戻し、濃アンモニア水120mを加え一夜 モニア水を用いて、酸アンモニアを過剰最反応被に加え反応させる。アミノ化反応は反応温度 0 ~ 1 5 0 ℃で 0 . 5 ~ 2 4 時間反応させることにより実施することができる。

このようにして調製したシトシン誘導体は、必要により糖部水酸基の保護基を常法(たとえば、加水分解、接触還元など)により除去し、ヌクレオシドの通常の単離精製法(たとえば、再結品、吸着またはイオン交換クロマトグラフィー法など)にて単離精製することができる。

〔発明の効果〕

本発明方法は、リン酸化剤の存在下、イミダソールを用いてウラシル誘導体を4ー(イミダソー1ーイル)ーピリミジー2(1 H)ーオン誘導体へ変換し、これを常法のアミノ化反応に付し、シトシン誘導体を調製する方法に関するものである。このような極めて簡便な方法により従来法6(収率約80%)および従来法7(収率約60%)より収率よくかつ、中間体である4ー(イミダゾー1ーイル)ーピリミジー2(1 H)ーオン誘導体

反応させた後、減圧下濃縮した。

得られたシロップ状残液をエタノール200㎡に溶解させ、これに濃塩酸12.5㎡を加え、冷蔵庫中一夜放躍し、生じた結晶を濾取し、少量のエタノールで洗い、減圧下60℃で乾燥し、2′ーデオキシシチジン塩酸塩24.74g(収率93%)を得た。

実施例 2

2′ーデオキシウリジンージアセテート31.2gをイミダゾール27.23g、ジフェニルリン酸クロライド31.05mlに加え、90℃1日撹拌反応させた。室温に戻し、濃アンモニア水120mlを加えて一夜反応させた後、液圧下濃縮した。

得られたシロップ状残液をエタノール200㎡に溶解させ、これに濃塩酸12.5 配を加え、冷磁庫中一夜放置し、生じた結晶を濾取し、少量のエタノールで洗い、滅圧下60℃で乾燥し、2′ーデオキシシチジン塩酸塩19.95g(収率75%)を得た。

実施例 3

1 - (2′,3′,5′-O-トリアセチルーβ-D-アラピノフラノシル) ウラシル37.0 gをイミダゾール20.42g、ジフェニルリン酸クロライド31.05mlに加え、90℃1日撹拌反応させた。室温に戻し、濃アンモニア水120mlを加えて一夜反応させた後、減圧下濃縮した。特られたシロップ状残液をエタノール200mlに溶解させ、これに濃塩酸12.5mlを加え、冷蔵・でながし、生じた結晶を減取し、少量のエタノールで洗い減圧下60℃で乾燥し、1-(β-D-アラピノフラノシル)シトシン塩酸塩

実施例 4

73

1-(2′,3′,5′-O-トリアセチルー β-D-アラピノフラノシル) ウラシル37.0 gをイミダゾール10.21g、トリエチルアミ ン41.84 ml、ジフェニルリン酸クロライド 31.05 mlに加え、90℃1日撹拌反応させた。 室温に戻し、濃アンモニア水120 mlを加えて一 夜反応させた後、減圧下濃縮した。

24.0g (収率85%) を得た。

ジフェニルリン酸クロライドに代え、フェニルリン酸ジクロライド27mmを用いて実施例5と同様に処理し、シチジン塩酸塩25.,69g(92%)を得た。

実施例 7

5'-O-アセチルー2', 3'-ジデオキシウリジン28.6gをイミダゾール13.6g、N,N-ジエチルアミノアニリン48m2、ジフェニルリン酸クロライド31.05m2に加えて、90℃で1日撹拌反応させた。

室温に戻し、濃アンモニア水240mgを加えて 1日反応させた後、滅圧下濃縮した。

得られたシロップ状残液をエタノール100ml に溶解させた後、濃塩酸を加え約pll 2 とし、冷凝 庫中一夜放陰し生じた結晶を譲取し、2′,3′ージデオキシシチジン塩酸塩22.53g (収率90%)を得た。

実施例 8

実施例7中のジェチルアニリン48㎡をトリェチルアミン41.84㎡に代え、周禄に処理し、

1 - (2′, 3′, 5′ - O - トリアセチルー β - D - リボフラノシル) ウラシル 3 7 . 0 g を イミダゾール 1 0 . 2 1 g 、トリエチルアミン 4 1 . 8 4 m 、ジフェニルリン酸クロライド 31.05 m に加えて、90℃ 1 日撹拌反応させた。 室温に 戻し、 濃アンモニア水 1 2 0 m を加えて一夜反応 させた後、減圧下濃縮した。

得られたシロップ状残液をエタノール200㎡に溶解させ、これに濃塩酸12.5㎡を加え、冷蔵庫中一夜放履し、生じた結晶を遮取し、少量のエタノールで洗い減圧下60℃で乾燥し、シチジン塩酸塩26.82g(収率95%)を得た。 実施例 6

2′, 3′ - ジデオキシシチジン塩酸塩 2 3 g (収率 9 2 %) を得た。

特許出願人 (677)ヤマサ特油株式会社